

2017



مساعدة الطالب في

الفيزياء

السادس الإحيائي

الجزء الثاني

اعداد الاستاذ

همام التميمي

عمد السكندر الطالب اتميز محمد عصام



desing
mustafa shamel

الفصل السادس

للاستاذ همام

عماد التميمي

تنسيق محمد عظام

عزيزي الطالب الكنز هي عبارته عن
موجز وملخص للكتاب المنهجي المقرر
ولكل طلبتنا الاعزاء مت بون استثناء
وضمنا لنجاحك وبافضل معدل
ان شاء الله
نسألكم الدعاء

صباح التيميمي

الفصل السادس الالكترونات الحالة الصلبة

* ان كل ذرة تتكون من نواة وتدور حولها الالكترونات في الاغلفة الخارجية

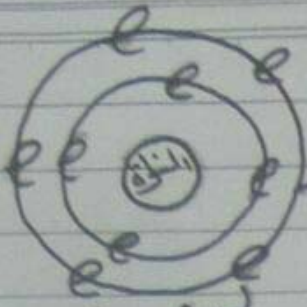
* ان مدار الخارجي لا يعد عن النواة يسمى بـ (غلاف التكافؤ) والالكترونات التي تشغله تسمى بـ (الالكترونات التكافؤ)

س / بـ تحقق الالكترونات التكافؤ؟

- ١- تمتلك أكبر قدر من الطاقة
- ٢- لها أقل طاقة ارتباط بالنواة
- ٣- هي التي تحدد خواص الكيمائية للذرة وتساهم في تفاعلات الكيمائية

* ان أبسط ذرة في الطبيعة هي ذرة الهيدروجين تكونها تمتلك الكترون واحد في غلافها الخارجي ...

* ان لالالكترون في ذرة الهيدروجين يمتلك طاقة مقدارها (-13.6 eV) اي ان الالكترون يحتاج طاقة مقدارها $(+13.6 \text{ eV})$ لكي يتحرر من الذرة الى مستوى الطاقة الصفري (مستوى الطاقة الاربعد عن النواة)



إلكترونات التكافؤ

إلكترونات التكافؤ

Si¹⁴

شبه موصل

K L M N O P Q

1s² 2s² 2p⁶

3s² 3p²

إلكترونات التكافؤ

إلكترونات التكافؤ

المواد

شبه موصل

عازلة

موصل

المواد الموصلة

هي مواد التي تسمح بالسيان لتيار الكهربائي خلالها مثل الحديد و

الغازات وغيرها ...

* مقاومتها النوعية (10⁻⁵ - 10⁻⁸ Ωm)

* تحتوي على وفرة من الإلكترونات تتحرك في

التوصيل الكهربائي عند توفر فرق جهد مناسب

المواد لعازلة

هي مواد التي لا تسمح بالسيان التيار الكهربائي خلالها مثل زجاج

المايكا (10⁺¹⁰ - 10⁺¹⁶ Ωm)

المواد شبه موصلة

هي مواد التي تسمح بحدوث تيار كهربائي خلالها بنسب أقل

فهي في المواد الموصلة مثل السليكون والجرمانيوم

* مقاومتها النوعية تكون (10⁻⁵ - 10⁺⁸ Ωm)

مزم الطاقة

هي عدد منتظم من مستويات الطاقة تكون مستقرة تتشأنسجه تفاعل الذرات مع بعضها في البلورة ... تكون بنوعين :-

١. حزمة التكافؤ

هو عدد كبير من مستويات الطاقة تكون وليئة كليا او جزئيا بالالكترونات ، طاقتها واطئة وتكون اقرب الى السواة وان الالكترونات تسمى بالالكترونات التكافؤ ...
* الالكترونات التكافؤ لا يمكن ان تساهم في عملية التوصيل الكهربائي لقربها من السواة

٢. حزمة التوصيل

هو عدد كبير من مستويات الطاقة لثنائية ، تسمح بها (فصوح للالكترونات ان تشغلها) وتكون طاقتها عالية اي تكون البعد عن السواة وتكون عالية من الالكترونات وان الالكترونات التي تشغلها يمكنها ان تساهم في عملية التوصيل الكهربائي ...

ثغرة الطاقة المحصورة

هي ثغرة طاقيه تفصل حزمة التكافؤ عن حزمة التوصيل تكون عالية من مستويات الطاقة ولا يمكن للالكترونات ان تشغلها وتكون قيمتها في سليكون Si (1.1 eV) وفي الجرمانيوم (0.72 eV)
حزمة التوصيل

ثغرة الطاقة المحصورة

حزمة التكافؤ e e e

س / يم تحقق الطاقة في مواد الموصلية ؟

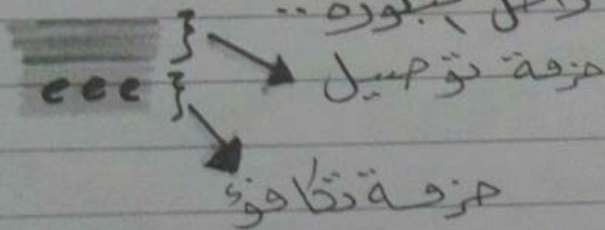
- ١/ ع تتداخل حمزة تكافؤ مع حمزة التوصيل
- ٢- ثغرة الطاقة المحصورة تكون معدومة
- ٣- ان الالكترونات في حمزة التكافؤ تكون حليقة اي يكنها الحركة داخل البلورة

س / فاذا حصل للاهتالية الكهربائي عند رفع درجة حرارة المواد الموصلية ؟

ع / تقل الاهتالية الكهربائية بسبب زيادة فتاوتها .

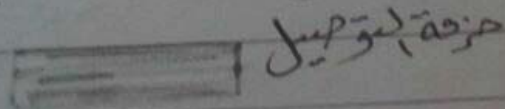
س / تمتلك المادة الموصلية قابلية توصيل كهربائي عالية ؟

ع / وذلك لانعدام ثغرة الطاقة المحصورة اي ان الالكترونات لها القابلية على الحركة داخل البلورة ..



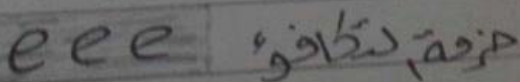
س / يم تحقق حمزة الطاقة في المواد العازلة ؟

- ١/ ع حمزة تكافؤ وليئة بالالكترونات
- ٢- حمزة التوصيل خالية من الالكترونات
- ٣- ثغرة الطاقة المحصورة تكون واسعة نسبياً



(عنا فوق 5ev)

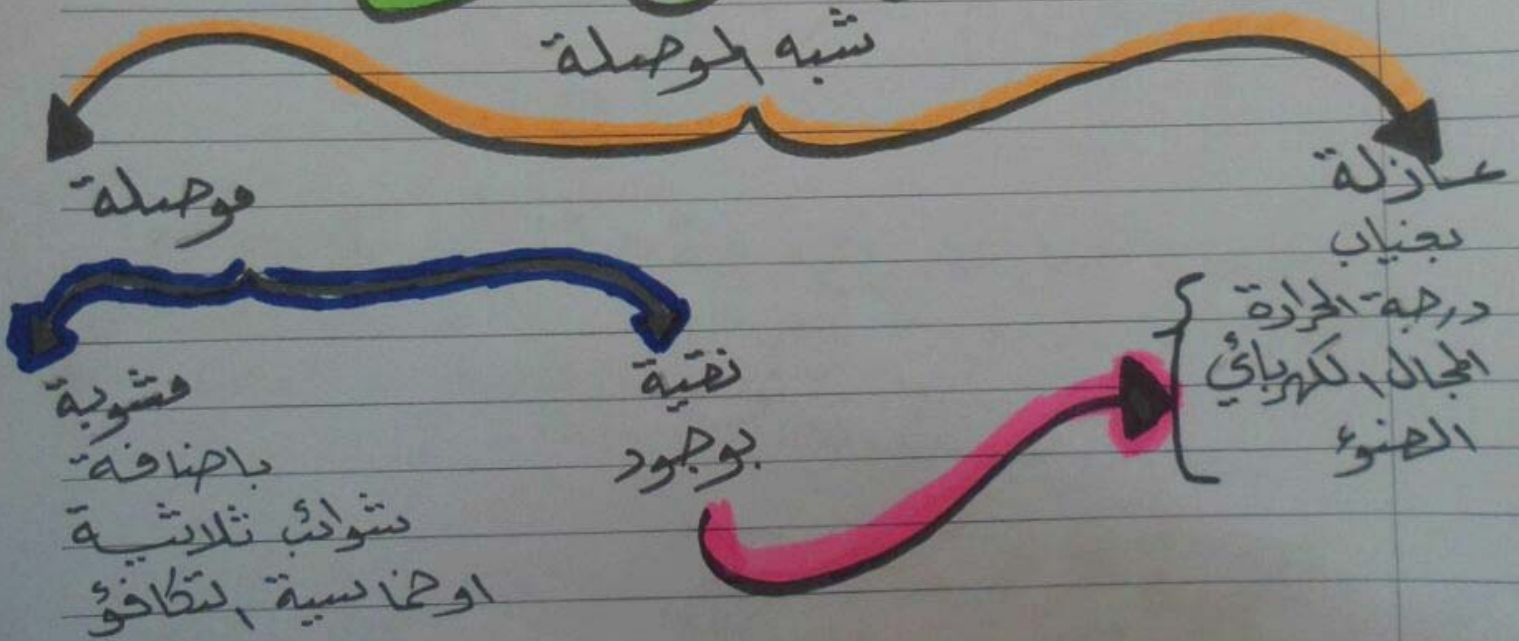
ثغرة الطاقة المحصورة



س / ماذا يعبر عن درجة حرارة المادة العازلة ؟
ج / يوري ذلك إلى الزيادة العازل أي زوايا حرارة العازلة قبل الوصول إلى قيمة تفرغ الطاقة المحصورة ...

ع / لماذا لعازله لا تمتلك قابلية لتوصيل كهربائي ؟
ج / بسبب كبر تفرغ الطاقة المحصورة أي تكون واسعة نسبياً كدور (sev) مما فوق وبالتالي تنزاح المادة العازلة قبل وصول قيمة تفرغ الطاقة المحصورة

حزم الطاقة في المواد شبه موصلة



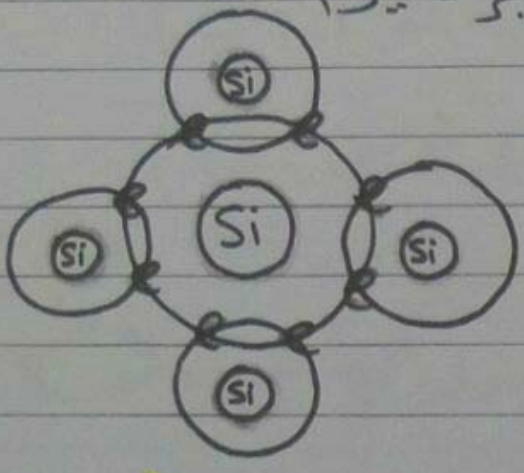
* بعبارة أخرى، درجة حرارة أي عند درجة حرارة (OK) تشكك المواد شبه الموصلية تسلك عازل ...

س/ ابي تتقن حرر لطاقة في المواد شبه موصلة ؟

- ج/ ١- حرقة، تكافؤ، وليئة بالالكترونات
- ٢- حرقة، لتوهيل خالية من الالكترونات
- ٣- نغرة، لطاقة الظاهرة منية نسبيًا

اشباه الموصلات، لتيه

* مثل السليكون والجرمانيوم



في حالة استقرار كيميائي

س/ فاذا ايهل عند رفع درجة حرارة شبه موصل لتيه ؟

ج/ تتقل الالكترونات من حرقة التكافؤ التي حرقة لتوهيل تاركة تلك الالكترونات فوقها فارغ يسمى بالفجوة ونسأهم في عملية التوهيل الكهربائي ...

الفجوة

هي وكان فارغ تركه لالكترون منتقل في حرقة التوهيل وتكون في حرقة تكافؤ وتكون فوجبة الشحنة تسأهم في عملية التوهيل الكهربائي ...

س / ما التصور بعملية توليد الزوج الكرتون مجوة؟
وعلاوة تعتمد؟

ج / هي عملية انتقال للإلكترونات إلى حمزة لتوصيل
تاركة مجوات في حمزة لتكافؤ عند رفع درجة حرارة
شبه الموصل لتنتج

تعتمد على

١- درجة حرارة (شبه الموصل لتنتج)

٢- نوع مادة (شبه الموصل لتنتج)

Note

عدد الإلكترونات = عدد للمجوات
في شبه الموصل لتنتج وعند درجة حرارة
(300 k)

Note

لا يمكن للمجوات ان تشغل حمزة لتوصيل

Note

حركة للمجوات عاكس اتجاه حركة للإلكترونات

س / فاذا وصل للإيهالية، الكهربائية عند رفع درجة حرارة
الموصل لتنتج؟

ج / تزداد الإيهالية الكهربائية (تزداد عملية توليد
الزوج الكرتون مجوة وتقل المقاومة)

Note

في مواد موصلة :- حاملات الشحنة هي الإلكترونات
 في مواد لعازلة :- حالية من حاملات الشحنة
 في مواد لشبه موصلة :- حاملات لشحنة هي الزوج إلكترون
 فجوة .

ع/ال البلورة في مادة لشبه موصلة تكون في حالة استقرار
كيميائي ؟
 بسبب ان كل ذرة ترتبط ب 4 ذرات مجاورة لها بأواصر
 تشابهية مكونة تركيباً بلوري للبلورة لذلك تكون
 في حالة استقرار كيميائي ...

س/ ماذا يحصل عند تسليط مجال كهربائي في بلورة شبه
 الموصل النقية ؟
ج/ ستتحرك الإلكترونات في حزمة التوصيل باتجاه معاكس
 للتيار الكهربائي المسلك
 والفجوات في حزمة التكافؤ تتحرك باتجاه المجال الكهربائي
 الخارجي المسلك .

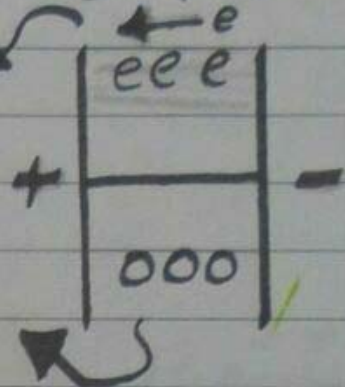
س/ ما المقصود بتيار الإلكترونات و تيار الفجوات ؟

ج/ تيار الإلكترونات
 هو التيار الناتج من حركة
 الإلكترونات في حزمة التوصيل
 ناتج من حركة الإلكترونات باتجاه معاكس لاتجاه تيار
 الكهربائي الخارجي المسلك .

تيار العجوات

هو التيار الناتج في حركة العجوات في
 حزمة متكافؤ عند تسليط مجال
 كهربائي على جانبي بلورة تشبه الموصل وتكون
 حركة العجوات باتجاه المجال الكهربائي الخارجي بسلا

I_o لالكترونات



$$I_o + I_e = I_{الناتج}$$

$I_{العجوات}$

Note

ان لتيار الطاري في بلورة تشبه الموصل الناتج
 من تسليط المجال الكهربائي هو عبارة عن
 مجموع تيار العجوات وتيار الالكترونات ...

س / ما الذي يحدد اشغال الالكترونات مستوى طاقة
 معين ؟
 ج. / مستوى فيرمي

مستوى فيرمي

مستوى وهي افتراضي يمثل
 اعلى مستوى طاقة يمكن
 ان تشغله الالكترونات عند درجة حرارة الصفر
 المطلق

اشباه الموصلات طشوبية

علل / لقد زلادة الايمالية الكهربائية بالتأثير الحراري امر غير مرغوب به ؟

ج. / وذلك لعدم امكانية السيطرة على الايمالية الكهربائية بطريقة لتأثير الحراري

التشويب

هو إضافة شوائب ثلاثية او خماسية التكافؤ الى بلورة شبه موصل لتفتية عند درجة حرارة (300k) وبطريقة تسيطر عليها

* تضاف شائبة واحدة لكل (10^8) من الذرات تقريبا

رحلة

تفوق

عماء بلا حدود



A.M.Z

س / قارن بين بلورة شبه موصل نوع P-Type و N-Type ؟

P-Type

N-Type

١- إضافة شوائب ثلاثية لتكافؤ
الى بلورة شبه موصل النقي .
كل ذرة بورون تترشح ذرة سيليكون
وترتبط مع ٤ ذرات باواهر
تساهميه تفتقر الى الكترون
تقبله من حفرة التكافؤ .

٢- تسمى بالذرة ، لقابلة وتصبح
ايون سالب

٣- تهيئ مستوى طاقة جديد يسمى
بالمستوي القابل لتجمع فيه
النجوات

٤- يقع المستوى القابل فوق
مستوي فيرمي ويزيه هو
الاسفل

٥- النواقل الرئيسية للشحنة هي
النجوات والثانوية هي
الالكترونات لذا سميت

P-type

١- إضافة شوائب خماسية لتكافؤ
الى بلورة شبه موصل النقي .
كل ذرة تترشح ذرة سيليكون
واحدة وترتبط مع ٤ ذرات
سيليكون باواهر تساهمية
ويزيد الكترون . تمنحه الى
التركيب البلوري .

٢- تسمى بالذرة ، لماخه و
الذرة لثابتة تصبح ايون
موجب

٣- تهيئ مستوى طاقة جديد
يسمى بالمستوي الماخ
تتجمع فيه لالالكترونات

٤- يقع المستوى الماخ اسفل
مستوي فيرمي ويزيه هو
الاعلى

٥- النواقل الرئيسية للشحنة
هي الالكترونات والثانوية
هي النجوات لذا سميت

N-type

س / هل ان بلورة شبه موصل لثنائي نوع N-Type و P-Type فوجبة اتم سالبة اتم فتعادلته كهربائياً ؟

ج / فتعادلته كهربائياً لان عدد لستحات موجبة تساوي عدد لستحات لسالبة ...

الدايود (لثنائي بلوري) PN

س / كيف يمكن الحصول على ثنائي بلوري ؟

ج / من خلال استخدام بلورة شبه موصل تتشوي احد جانبيها بشتوائب ثلاثية التكافؤ والجانب الاخر بشتوائب خماسية التكافؤ.

س / الملتقى هو الحد الفاصل بين طفتيتي P و N في الثنائي بلوري .

س / فالقصود بمنطقة الاستنزاف و كيف تتولد ؟

ج / هي منطقة رقيقة تنشأ على جانبي الملتقى كوي على ايونات فوجبة في منطقة N وايونات سالبة في P وتكون ذالية في حاملات لشحنة تنشأ في عبور الالكترونات والعيوان عبر الملتقى

س / ما المقصود بالحاجز الجهدى وعلامه يعتمد ؟

ج / هو فرق الجهد المطول على جانبي طلتقى الذي عنده يتوقف انتقال الإلكترونات والحجرات عبر طلتقى

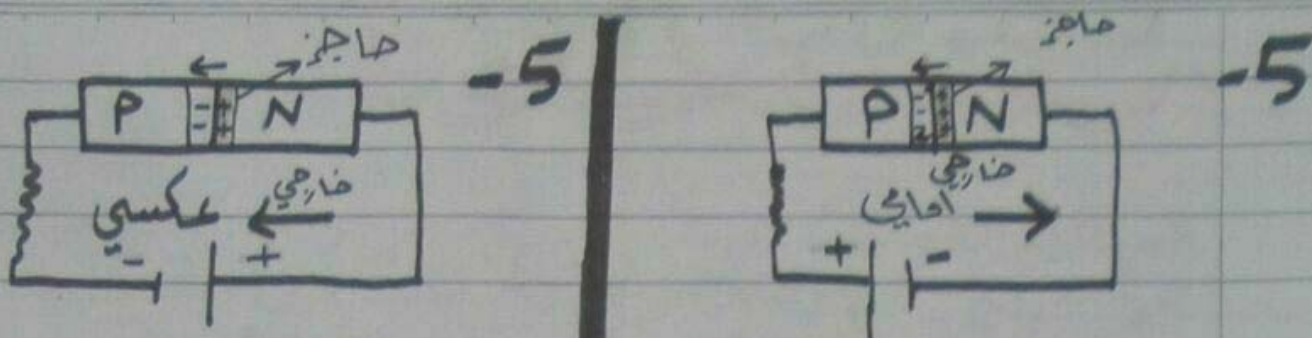
يعتمد على

- ١- نوع مادة شبه موصل
- ٢- درجة حرارة شبه الموصل
- ٣- نسبة الشوائب المضافة

س / ما الفرق بين الاخياز الاماي والعكسي في الثاني البلوري ؟

الاخياز العكسي	الاخياز الاماي
----------------	----------------

- | | |
|--|--|
| <p>١- ترتبط المنطقة N بالقطب الموجب للبطارية و P بالقطب السالب للبطارية</p> <p>٢- تكون اتجاه المجال الكهربائي الخارجى بنفس اتجاه المجال الكهربائي للحاجز الجهدى</p> <p>٣- تتسع منطقة الاستنزاف ويزداد الحاجز الجهدى</p> <p>٤- تزداد طقاوفاة ونقل التيار او يسحب تيار صغير جداً يمكن اهماله</p> | <p>١- ترتبط المنطقة N بالقطب السالب للبطارية و P بالقطب الموجب للبطارية</p> <p>٢- يكون اتجاه المجال الكهربائي الخارجى بعكس اتجاه المجال الكهربائي للحاجز الجهدى</p> <p>٣- تضيق منطقة الاستنزاف ويقل الحاجز الجهدى</p> <p>٤- تقل طقاوفاة ويزداد لتيار</p> |
|--|--|



س / ما العزم من ربح المقاومة في دائرة اخياز الشنائي؟
 ج / لتقدير مقدار التيار وتجنب تلف الشنائي

انواع الشنائيات

- ١- شنائي بطمس للهنوء
- ٢- الشنائي الخلية الشمسية
- ٣- الشنائي باعث للهنوء
- ٤- الشنائي لعدل للتيار

شنائي بطمس للهنوء

- ١- يحير عكسياً (لا ينساب تيار او ينساب تيار صغير يمكن اهماله)
- ٢- يعمل على تحويل الطاقة الهوائية الى طاقة كهربائية
- ٣- يزداد التيار كلما زادت شدة الهنوء المساقط
- ٤- يستعمل كقياس لشدة الهنوء

ثنائي، خلوية، كهربية

- ١- يحيز عاكسياً
- ٢- تحويل الطاقة الكهربية الى طاقة كهربائية
- ٣- يتولد ق.د.ل على جانبي الثنائي
- ٤- سيليكون = 0.5V جرمانيوم = 0.1V
- ٥- يستعمل في الاقمار الصناعية في الخلايا الشمسية
- ٥- يوجد عدد من هذه الثنائيات في الخلية الشمسية مع بعضها على التوالي لزيادة جهدها وعلى التوازي لزيادة قدرتها

الثنائي، لباحث للكهنة

- ١- يحيز امامياً
- ٢- تحويل الطاقة الكهربائية الى كهربية
- ٣- عند اسباب التيار يستعمل عملية إعادة الاقلام و يستقر الطاقة بشكل حرارة و اذا كان الثنائي و هو نوع من زنيخيد الكاليوم مستقر طاقة بشكل كهنة
- ٤- تزداد شدته الكهنة بزيادة التيار
- ٥- يستعمل في الحاسبات والساعات الرقمية.



رحلة التفوق في السادس

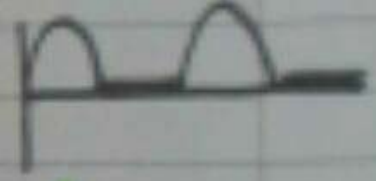
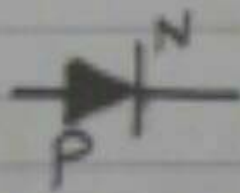
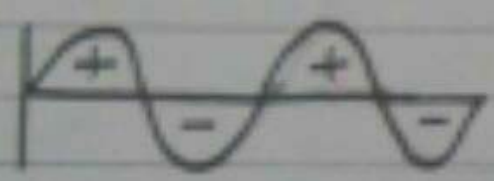
عطاء بلا حدود

A . M . Z

الشائتي بعدد للتيار

س / ماذا يدل على اعتراف بتيار المتناوب ثنائي بلوري؟
ج / يقول لتيار المتناوب في تيار بعدد نصف موجة

NOTE { المضي لاول في الإشارة يميز الشائتي
احاسيا يسامح بالسيان تيار
اما المضي الشائتي من الاشارة فتحييز الشائتي عكسياً
فلا تسامح بالسيان لتيار



(PNP, npn)

الترانستور

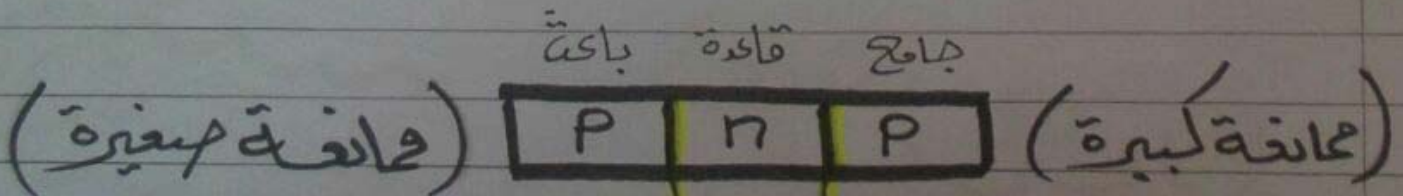
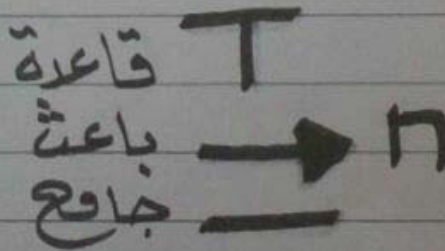
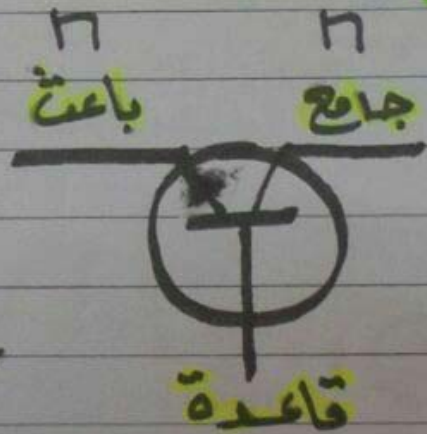
١- الباعث E (n) تتشوب بنسب كبيرة من ايشوائت

٢- القاعدة B (p) تتشوب بنسب قليلة جداً من ايشوائت

٣- الجامع C (n) تتشوب بيشوائت متوسطة

$$I_E = I_C + I_B$$

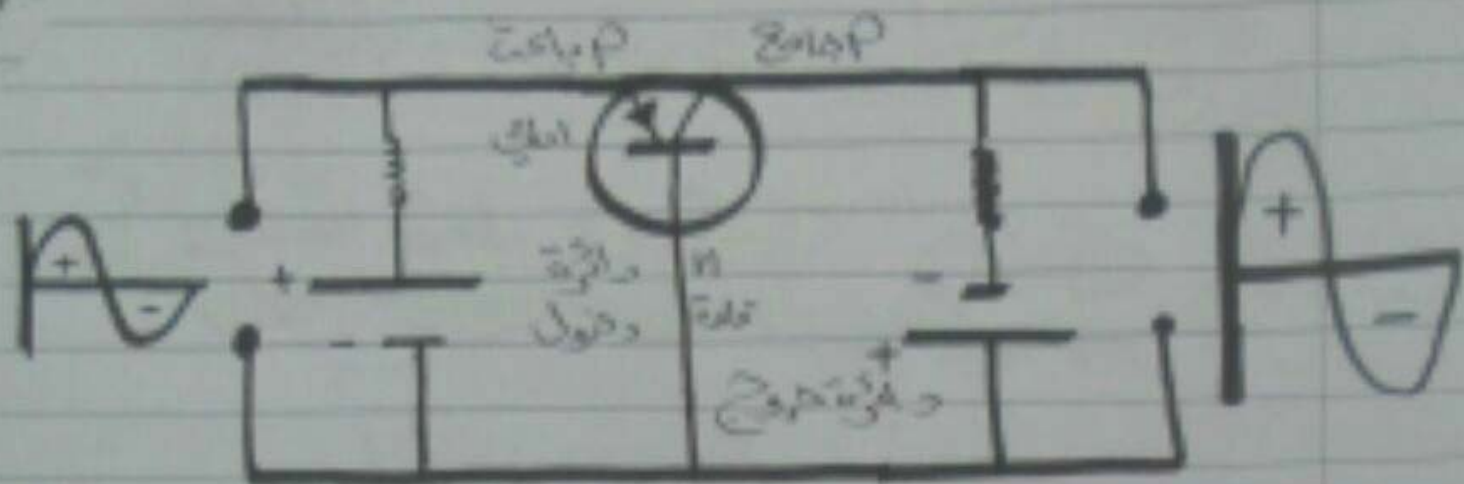
الترانزستور



فلتحق (باعثة قاعدة)
اختيار افاي

فلتحق (جامع قاعدة)
كثير عكسياً

١- وصف م PNP قاعدة مشتركة



① ربح الجهد

كبير

$$A_v = \frac{V_{out}}{V_{in}} = \frac{V_C}{V_E}$$

② ربح التيار

الصغيرين ①

$$\alpha = \frac{I_{out}}{I_{in}} = \frac{I_C}{I_E}$$

③ ربح القدرة

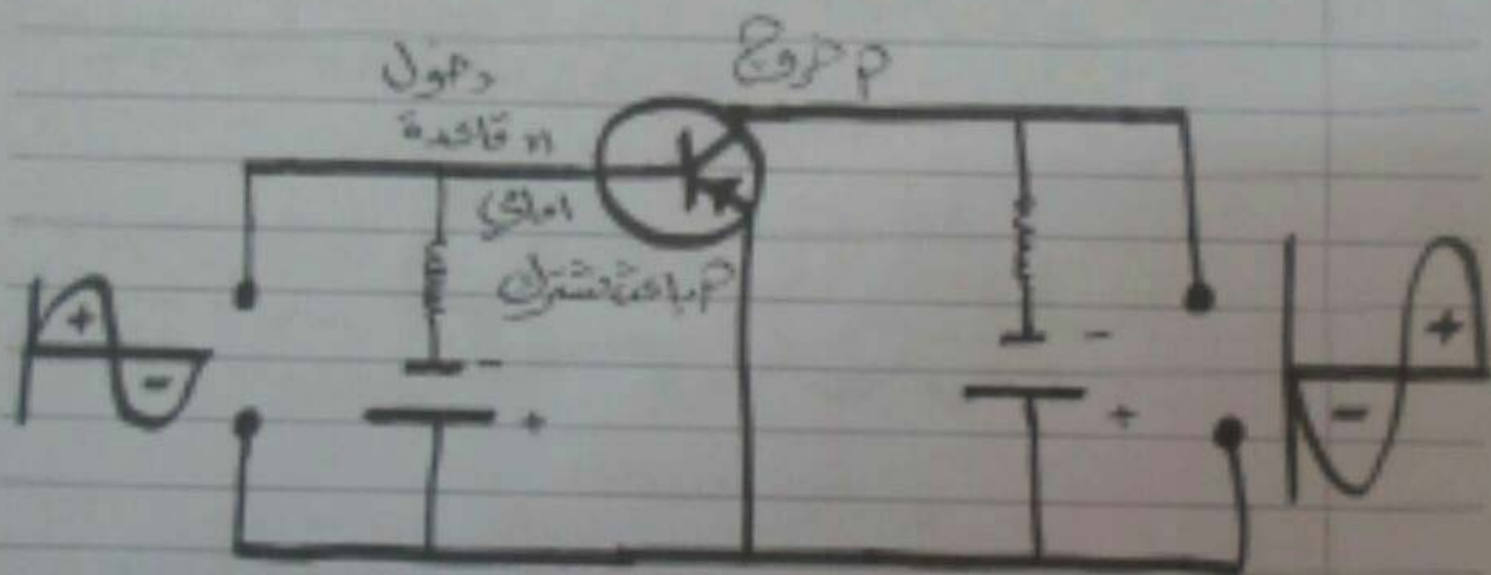
متوسط

$$G_P = A_v \cdot \alpha$$

كبير صغير

* إشارة الخرج تكون بنفس طور إشارة الدخل
 (اعمال وزاري)
 * ع. / لون تيار الجناح يتغير بنفس اتجاه تيار الجناح

2- وصف PNP ذو باعثة مشتركة



$$A_v = \frac{V_{out}}{V_{in}} = \frac{V_c}{V_B}$$

① ربح الجهد / كبير

$$\alpha_c = \frac{I_{out}}{I_{in}} = \frac{I_c}{I_B}$$

② ربح التيار / كبير

③ ربيع القدرة /

$$GP = Av \cdot \alpha$$

كبير جداً...

كبير . كبير

* تكون إشارة الخروج بعكس هبوط إشارة ، لدخول مكاه ϕ (عزل وزاوي)

* ϕ / لأن تيار الجابح يتغير باتجاه وعكس تيار القاعدة

الدوائر المتكافئة

هي جهاز صغير جداً
تستعمل للسيطرة على
إشارات كهربائية في كثير

من الأجهزة الكهربائية

س / ماهي مكونات ~~الدوائر المتكافئة~~ ؟

ع / تتكون من عدد كبير من العناصر العنصرية مثل المقاومات
والمكثفات و ترانزستورات والدايودات

رحلة

تفوق

عطاء بلا حدود
A . M . Z

س / ماهي لثقبية التي يعتمد عليها في عملية تصنيع الدوائر متكاملة ؟

ج / تعتمد على ثقبية تساهي ثقبية الانتشاري مستوي واحد

س / ماهي مراحل تصنيع الدائرة المتكاملة ؟

١- مرحلة الطبقة الأساسية
تمثل عملية احاد بلورة حيث تقطع الى رقائقان
صغيرة تمثل منطقة نوع P وتعمل لحبس الذي يرتكز عليه جميع اجزاء الدائرة المتكاملة

٢- الطبقة فوقية
توضع هذه الرقائقان في فرن حراري خاص يحتوي على مزيج من ذرات لسليكون وذرات شائبة خماسية التكافؤ فتكون الطبقة الفوقية من نوع N

٣- الطبقة العازلة
توضع هذه الرقائقان في فرن حراري خاص يحتوي على O_2 + بخار الماء تتكون طبقة عازلة من SiO_2

س / بم تتميز الدائرة المتكاملة ؟

- ١- صغيرة الحجم
- ٢- سرعة العمل
- ٣- خفيفة الوزن
- ٤- رخيصه الثمن
- ٥- أقل استهلاك للطاقة
- ٦- تؤدي جميع وظائف تلك العناصر عند قاتكون منفصلة

النماذج الذرية

أولاً / نموذج ثومسون

ان الذرة عبارة عن كرة متناهية في الحجم تحتويها موجبة وكوي على الالكترونات سالبة اي متعادلة لشحنة.

ثانياً / نموذج رذرفورد

ان الذرة تتكون من نواة موجبة وتدور حولها الالكترونات السالبة اي ان الذرة متعادلة كهربائياً ...

عال / فشل نموذج رذرفورد للذرة ؟

ج / ١ ان الالكترون الذي يدور حول النواة يكون فجعل وبسبب حركته طسمة فانه يفقد طاقتة باستمرار حسب النظرية الكهرومغناطيسية ، الكلاسيكية فالتالي يؤدي الى سقوط الالكترون من النواة وتنتشر المينة الذرية . ان طاقتة لالكترون فيها فسقر لكن اتشبت التجارب بان الاطيق منهي

ثالثاً / عودج بورع

١- ان الإلكترون يدور حول لبؤة بجدرات محددة من الهاقة ويمتلك الإلكترون اقل قدر من الهاقة عندفا يكون اقرب الى لبؤة

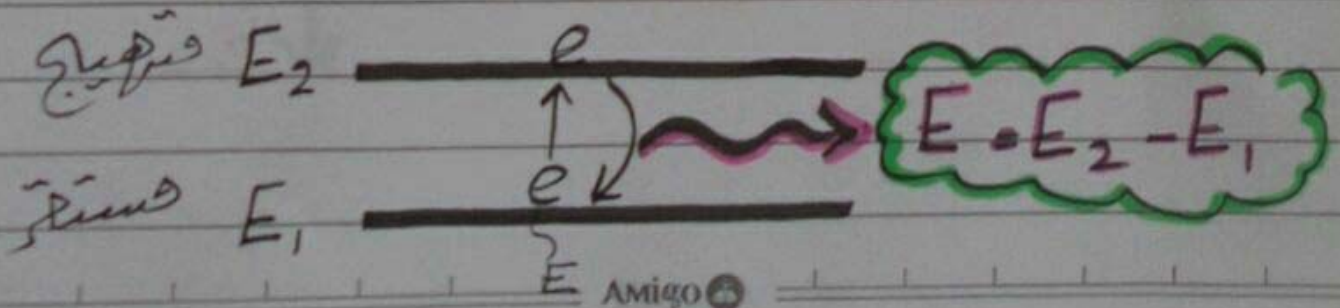
٢- الذرة متعادلة كهربياً

٣- ان الذرة لا تشع طاقة انما تستقر

٤- عندفا ينقل إلكترون من مستويان طاقة والمهنة الى مستويان طاقة عليا يحتاج طاقة قيمتها e وعندفا يعود الى مستوي الطاقة الواحلي فانه يحرر طاقة قيمتها تساوي فرق الطاقة بيني المستويين

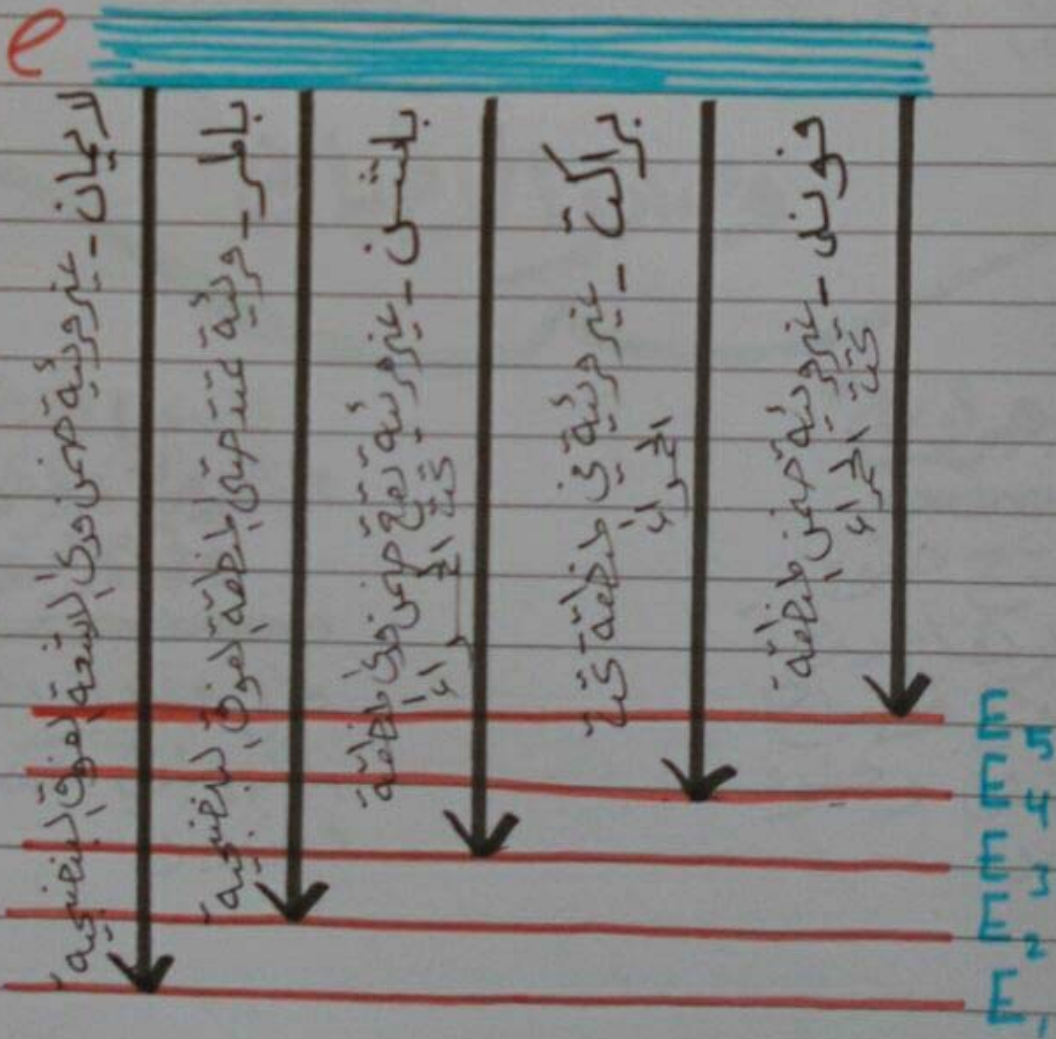
٥- يمكن تطبيق قانون كولوم على الشحنات وقانون نيوتن الثاني على القوى ميكانيكية

٦- يمتلك الإلكترون زخم زاوي في مداره محدد وسياوي اعداد صحيحة من $(h/2\pi)$



$$L = n \left(\frac{h}{2\pi} \right) = m \cdot v r$$

سلاسل طيف ذرة الهيدروجين



اللاهيات

الطين

هو سلسلة من الترددات الاهتزازية الناتجة من تحليل
مزقة من الهواء لا يبين بواسطة هوسور

س / ما الفائدة العملية من دراسة الاهيات ؟
18 معرفة التركيب الذري والجزيئي للمواد وذلك من خلال
كثايل الاهتزاز والهادر عنها ودراسة كيفية

مصادر الاهيات

ومصادر تعتمد على
التفريغ الحراري بواسطة
الغازات

مثل انوية التفريغ
الكهربائي تحت ضغط
منخفض

ومصادر حرارية

هي وارتشع هتوه
نتيجة ارتفاع درجة
حرارتها مثل ومباح
التنكستن وهتوه
الشاحس



رحلة التفوق في السادس

عطاء بلا حدود

A . M . Z

أنواع الاطباق

اطباق اوتصاص

يمكن الحصول عليها من مواد او مصادر غير متوجهة

الاطباق انبعاث

يمكن الحصول عليها من مواد او مصادر متوجهة

الانبعاث

مزني براق

عبارة عن عدد من الجزيئات الملونة لبراقة على ارضية سوداء يمكن الحصول عليه من مواد جزيئية لتكوين وقت ضغط اعتيادي مثل غاز CO_2 في البنية تفريغ كوي على املح الباريوم والكالسيوم

مظني براق

عبارة عن عدد من الجزيئات الملونة لبراقة على ارضية سوداء يمكن الحصول عليها من مواد ذرية لتكوين وقت ضغط اعتيادي او اعتيادي مثل المظني لذرة بصوديوم حيث يتكون من مظني امهزين تمتع في طبيعة الصغراء ومثل الهيدروجين حيث يتكون من He فقط (الحمراء امهزرونيابي ريفي) ويتلف من ذرة لا مزني من حيث ① عدد الجزيئات ② مواقع الجزيئات ③ الوان الجزيئات

مستقر

مدى واسع من الاحوال طوجية طوجية مع بعضها وتمتد حتى احدى طرفي للترددات يمكن الحصول عليها من مواد صلبة او سائلة او غازية متوجهة تحت ضغط عالي مثل الصباح الكروي المتوجه لدرجة سياتر من طرفي مستقر

الهبوط الاوقصام

عبارة عن هبوط مستمر تتخلله عدد من الهبوطات او الخزات المعقدة ويمكن الحصول عليه من فوار غير متوجهة.

الهبوط الاوقصام = هبوط مستمر - عندما يكون متوجه

علا / هبوط الشمس هو هبوط اوقصام هبطي وليس مستمر؟

ج ١٤ لأن الهبوطات التي تحدث بعلاقة بالشمس وغازات جوالا من الاقل توجهاً من غازات باطن الشمس تنحرف من هبوط المستمر الاطوال طوجية التي تبعثها لو كانت متوجهة

س / كيف يمكن الحصول على هبوط اوقصام من هبوط مستمر؟

ج ١٥ ذلك بوضع غاز غير متوجه فوارا مصدر هبوطي هبطه مستمر فان ذلك الغاز يتجه من الهبوط المستمر الاطوال الطوجية التي تبعثها لو كان متوجهاً

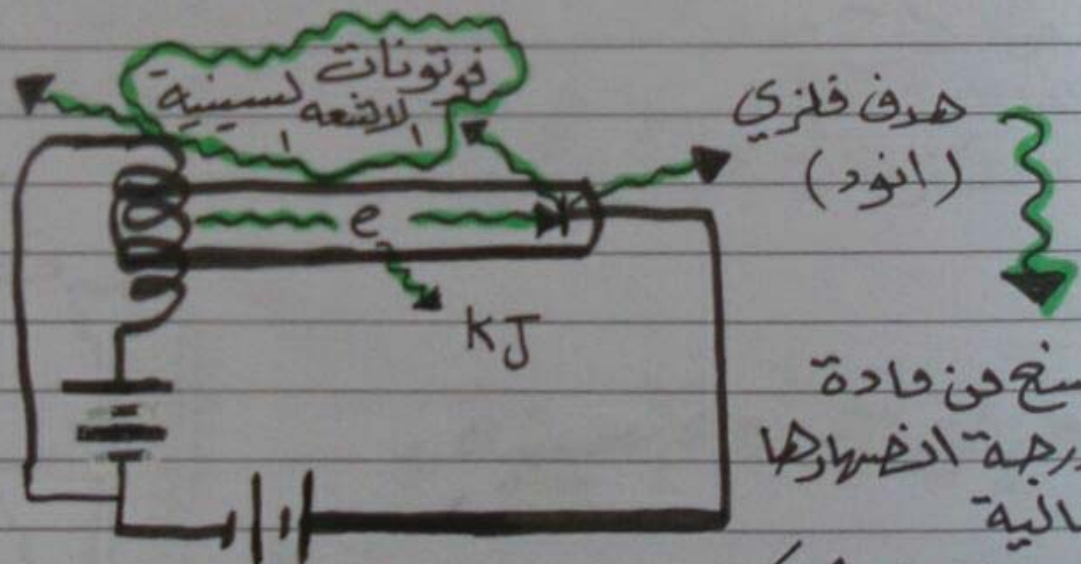
س / كيف يمكن معرفة مكونات شبكة ماو عظمى مجهول المادة ما

ج / ذلك بأخذ عينة من تلك المادة وتبخيرها وتحويلها إلى غاز الهادرون عن طريق دراسة كيفية وفقرتها بسلسلة الاطراف والقياسية

الاشعة السينية

هي عبارة عن موجات كهرومغناطيسية قصيرة الطول موجي حدود ($0.1 \text{ nm} - 10 \text{ nm}$) لا تتأثر بالمجال الكهربي الكهرومغناطيسية مكونة موجات وليست دقائق مشحونة

فتيل (كاتود)



علل / يصنع الهدف لفلزي من مادة درجة انصهارها عالية؟

ج / وذلك بسبب الحرارة العالية المتولدة نتيجة اصطدام الإلكترونات بذلك الهدف لفلزي

علل / يصنع الهدف لفلزي من مادة عددها الذري كبير؟

ج / وذلك لزيادة كفاءة الاشعة السينية.

علل / تعد ظاهرة توليد الاشعة السينية كروماتونية عكسية؟

ج / وذلك لان الظاهرة لكتروماتونية هي ظاهرة انبعاث إلكترونات من سطح معدن عند انبعاثها فوتونات اما الاشعة السينية هي ظاهرة انبعاث فوتونات عند اصطدام الإلكترونات بالهدف لفلزي.



«طيف الاشعة السينية»

الطيف الاشعاعي السينية

طيف مستمر (توقفي)

عندما يصطدم الإلكترون بالمعدن مع ذرات الهدف فإنه يعاني من سلسلة من التصادمات مع ذرات الهدف باعثاً طاقة طيفياً مستمر يعتمد على :-

مقدار فرق الجهد المطبق على جانبي الأنبوب

طيف خطي (مادي)

عندما يصطدم الإلكترون بأحد الكاتودات طائرات الواحلية للذرات فإن ذلك الإلكترون ينتقل إلى مستوى طاقة أعلى ويعودته تتحرر طاقة بشكل فوتونات طيفياً خطي وتعتمد على :-

نوع مادة الهدف

قياس أكبر تردد وأقل طول موجي

$$KE_{\max} = eV$$

$$E = hf$$

$$\therefore KE \propto f$$

$$\therefore E = hf_{\max}$$

$$\therefore eV = hf_{\max}$$

$$f_{\max} = \frac{eV}{h}$$

مقدار أقصى تردد لفوتون الاشعاع السينية

$$\lambda_{\min} = \frac{c}{f_{\max}} \quad \rightarrow \quad \lambda_{\min} = \frac{c}{ev/h}$$

فقدار اقل طول موجي لفوتون
الاشعة السينية

$$\lambda_{\min} = \frac{hc}{ev}$$

س/ علاء؟ يعتقد مقدار اعظم تردد واقل طول موجي لفوتون
الاشعة السينية؟

ج/ يعتمدان على مقدار فرق الجهد الكهربائي المطبق على جانبي
الانبوب

تطبيقات على الأشعة السينية
في منزلة

- ① طبياً
- ② أمنياً
- ③ صناعياً



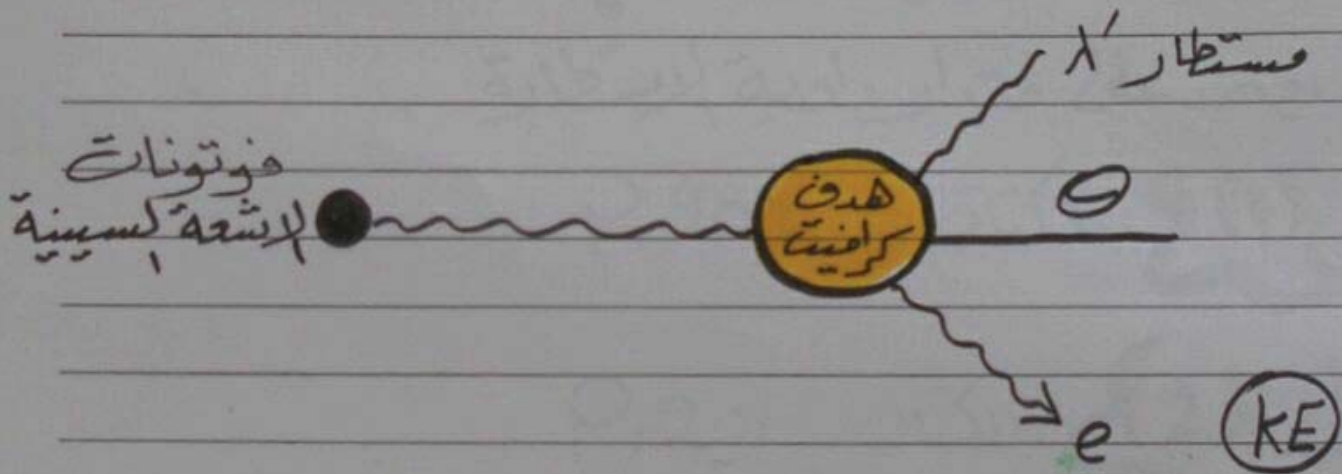
رحلة التفوق في السادس

عطاء بلا حدود

A . M . Z

ظاهرة تأثير كومبتن

ان زيادة الحاملة في الهول طوجي لفوتونات الاشعة السينية
 المستطارة بواسطة الكروونات هدف من كرافيت فقارنه
 بالهول طوجي لفوتونات الاشعة السينية لساقلة يعقد
 على زاوية الاستطارة



$$\Delta \lambda = \frac{h}{m_e c} (1 - \cos \theta)$$

الاشعة بلانك

$$\frac{hc}{eV}$$

$$\lambda' - \lambda = \frac{h}{m_e c} (1 - \cos \theta)$$

زاوية الاستطارة سرعة الكلة e طول موجي للفوتون طول موجي للفوتون المستطار
 الساقلة AMIGO النوع

$$\frac{h}{m_e c} = 0.24 \times 10^{-11} \text{ m}$$

س/ علماً بتعدد الزيادة الحاصلة في أطول طول موجي لفوتون الأشعة السينية المستطارة؟

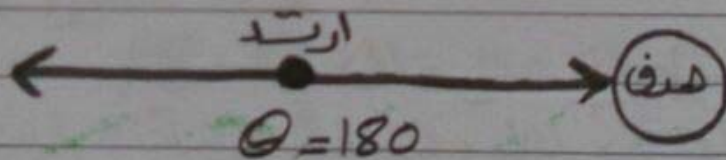
ج/ يعقد على مقدار زاوية الاستطارة

مثال (1) بالكتاب P: 200

مثال (2) بالكتاب P: 201

س/ ما مقدار الزيادة الحاصلة في أطول طول موجي لفوتون الأشعة السينية إذا ارتد ذلك الفوتون؟

$$\Delta \lambda = ?$$



الحل/

$$\Delta \lambda = \frac{h}{m_e c} (1 - \cos 180) = 0.24 \times 10^{-11} (1 - (-1))$$

$$= 0.48 \times 10^{-11} \text{ m}$$

الليزر

س/ افرق بين الليزر والميزر ؟

ج/ الليزر / هو عملية تضخيم موجات الضوء بواسطة
الانبعاث المحفز للاشعاع (حرثي)

الميزر / عملية تضخيم طوحيات دقيقة (ميكرونية) بواسطة
الانبعاث المحفز للاشعاع (غير حرثي)

خصائص شعاع الليزر

١/ امادي اللون / علا / يمكن ان تتداخل موجتان من حزمة
اشعة الليزر ولا يمكن ذلك في الضوء
الاعتيادي عل ذلك ؟ ج/ لان حزمة الاشعة لليزر
تكون كلها في الطور نفسه والاتجاه والطاقة وبهذا يمكن ان
تتداخل موجتان فيما بينها ولا تتوفر هذه الخاصية
في الضوء الاعتيادي

② **الاستشاكه / اعلال** / يكون فوق سقوط اشعة الليزر على حاجز بشكل نقاط صغيرة مفرقة ؟
 ١٤. الاستشاكه فوجيات حزفه اشعه الليزر تتداخل فوجيات فتكون هذه البقع

③ **الارجاهية / اعلال** / تحفظ اشعة الليزر بشدتها لمسافات بعيدة ؟
 ١٤. لان فوجيات الحزفة متوازية وباراجمية قليله مما يجعلها تحفظ بشدتها

④ **السطوع / اعلال** / لماذا يكون شعاع الليزر ذاتية السطوع عالية (قد يكون اسطوع من الشمس)
 ١٤. لان طاقتها تتركز في مساحة قليلة لقله انفرجيتها

رحلة
الوقوف
 الله اكبر

عطاء بلا حدود

A. M. Z

في السادس

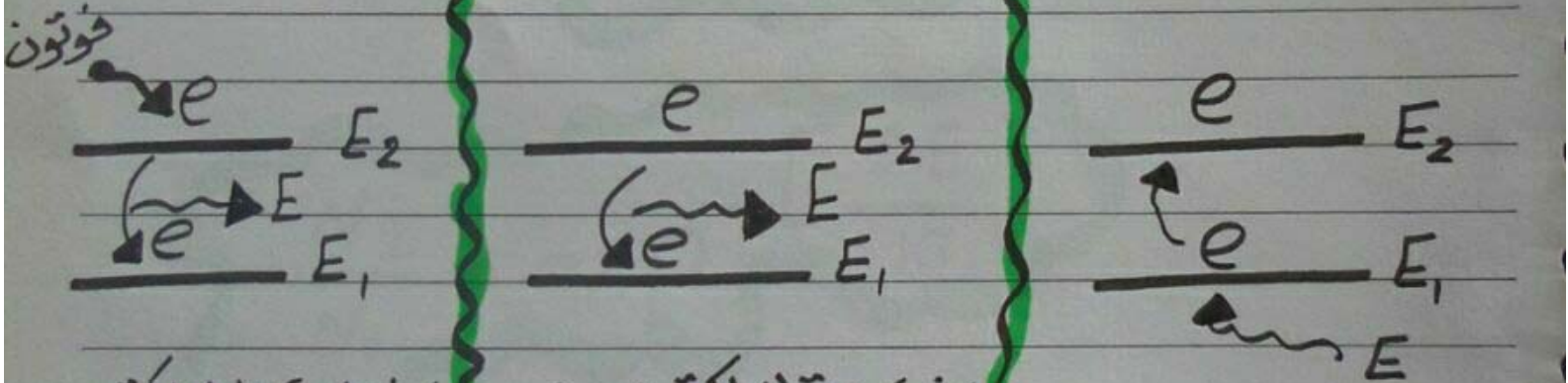
آلية عمل الليزر

س/ ماهي الانتقالات الإلكترونية بين مستويات الطاقة للذرات ؟

الانتقالات

e^-

الامتصاص من تحت e^- / الانبعاث تلقائي / الانبعاث المحفز



عندما يكون للإلكترون

في مستوى طاقة

عالي ويؤثر فيه فوتون

طاقته تساوي فرق

الطاقة بين المستويين

فانه يحفز للعودة الى

مستوى طاقة اوطى

محررا طاقة قيمتها تساوي

فرق الطاقة بين المستويين

(بشكل فوتونات) وينتج فوتونين

لهما نفس الطاقة والتردد والاتجاه (تتشارك في)

عند عودة الإلكترون من

مستوى الطاقة العالي الى

الواطي فانه يحرر طاقة

بشكل فوتونات قيمتها

تساوي فرق الطاقة

بين المستويين

عندما يحبس للإلكترون طاقة

تساوي فرق الطاقة بين

المستويين فان ذلك

الإلكترون ينتقل الى

مستوى طاقة اعلى

توزيع بولتزمان

كل نظام مكون من ذرات أو جزيئات أو أيونات وكان النظام في حالة اتزان حراري يكون عدد الذرات في مستويات الطاقة الواطئة أكبر من عدد ذرات المستويات العليا

$$N_1 > N_2$$

والتي عليا

$$\frac{N_2}{N_1} = \exp \left[- \frac{\Delta E}{kT} \right]$$

N_2 - عدد الذرات في مستويات الطاقة العليا
 N_1 - عدد الذرات في مستويات الطاقة الواطئة

ΔE - فرق الطاقة بين المستويين

k - ثابت بولتزمان

$$1.38 \times 10^{-23} \frac{\text{J}}{\text{K}}$$

T - درجة الحرارة مقاسه بالكلفن K

* لنظام في حالة اتزان حراري (بدرجة حرارة لغرفة)

$$\Delta E = kT$$

$$\exp^{-1} = 0.37$$

التوزيع العكوس

كل نظام يكون في ذرات أو جزيئات أو أيونات وكان لنظام ليس في حالة اتزان حراري سيكون عدد ذرات مستويات الطاقة العليا أكبر من عدد ذرات مستويات الطاقة الواحدة وهذه العملية تزيد من عملية الانبعاث المحفز والتي يمثل \neq عمل الليزر

$$N_2 > N_1$$

مثال 3
 إذا كان فرق الطاقة بين المستويين $KT =$ عند
 درجة حرارة الغرفة، لغرضه احسب عدد الإلكترونات N_2
 بدلالة N_1 .

الحل

$$KT = \Delta E$$

$$N_2 = ? N_1$$

$$\frac{N_2}{N_1} = \exp^{-\left[\frac{\Delta E}{KT}\right]}$$

$$\frac{N_2}{N_1} = \exp^{-1} = 0.37$$

$$N_2 = 0.37 N_1$$

مثال 4
 وضح رياضياً أنه لا يتحقق لتوزيع بلانك عندما
 تكون $KT =$ طاقة الفوتون لا يتحقق

الحل

$$KT = hf$$

لا يتحقق (معكوس)

يتحقق (بولتر فان)

$$\Delta E = hf$$

$$\frac{N_2}{N_1} = \exp^{-\left[\frac{\Delta E}{KT}\right]} \Rightarrow \frac{N_2}{N_1} = \exp^{-\left[\frac{hf}{hf}\right]}$$

$$\frac{N_2}{N_1} = 0.37 \rightarrow N_2 = 0.37 N_1$$

مكونات جهاز الليزر

س / ا وضع اهم مكونات جهاز الليزر ؟
 ج / ا - الوسط الفعال
 ب - المرنان
 ج - تقنية الصنع

س / ا والمقصود بالوسط الفعال في جهاز الليزر ؟
 ج / ا - الذرات او الجزيئات او ايونات مادة جالتهما الغازية او السائلة او الصلبة التي يمكن ان تخضع عليها التوزيع طعوس عندنا يجرز الوسط ، لفعال الشدة الكافية لتوجه

س / ا واهو المرنان ؟
 ج / ا - جوف ذو تصميم مناسب يتكون من رآيتي احدهما عاكساً كلياً للضوء ، واخرى عاكساً جزئياً وتوضع مادة لفعالة بينهما حيث تتعاقب الانعكاسات بينهما داخل المرنان لتعمل عملية الانبعاث المحفز وينزاد بذلك عدد الفوتونات المتولدة بالانبعاث المحفز فيحصل التضخيم وتسمع المرآة ذات الانعكاس الجزئي ببنافذية معينة من الضوء لساقط عليها الى خارج المرنان اما بقية الضوء فينكس الى داخل المرنان لردامة عليه التضخيم

س / ا علا تقعد انعكاسية المرآة في المرنان ؟
 ج / ا - على الاول طوجي لضوء الليزر المتولد

١٥/ ماذا نعني بتقنية الصنع (في مكونات الليزر)؟

١٤/ هي لتقنية التي بواسطتها يمكن تحرير الطاقة لذرات الوسط المغال لنقلها من مستوى الاستقرار الى مستوى التكبير لتحقيق التوزيع المطلوب، طما يجب اصفان توليد لليزر

١٦/ ماهي انواع تقنيات الصنع؟ وضحها باختصار

١- تقنية الصنع الضوئي :- وتعمل في الحصول على ليزرات تعمل ضمن منطقة طرية او تحت الحمراء مثل ليزر الياقوت والنيديوم وتعمل مصابيح وطينية او فسفرة الاضاءة ذات سعة استضاءة عالية لارتارة الوسط المغال ...

٢- تقنية الصنع الكهربي :- ويستعمل فيها التفريغ الكهربي

للغاز الموصوع داخل انبوية التفريغ الكهربي بتطبيق فرق جهد كهربي عال بين قطبيها حيث تصطدم الالكترونات المعجلة مع ذرات او جزيئات الغاز فتثيبرها وتنقلها الى مستويات طاقة اعلى تستعمل في الليزران الغازية ونتاج ليزر شبه الموصل ...

٣- تقنية الصنع الكيمائي :- وذلك باسئمال لتفاعل

الكيمائي بين مكونات الوسط المغال لتوفير الطاقة اللازمة لتوليد الليزر وبهذه لتقنيه لا نحتاج الى مصدر خارجي للقدرة

خطوات مستويات الليزر

1/ ما هي اصناف خطوات الليزر تبعاً لمستويات الطاقة التي تشترك لانحزام عملية التوزيع المعكوس للوسط النعال ؟

2/ خطوة ثلاثية مستوى . تشترك في هذه الخطوة ثلاث مستويات للطاقة ومنها

يتحقق لتوزيع المعكوس بين مستوى لوسطي E_2 (بُنه مستقر) والمستوى الارضي E_1 وفي هذه الانظمة تتقلب طاقة ضئيل عالية لهيباح عدد الذرات في مستوى الترتيب الكبر من الذرات في مستوى الارضي لوصول التوزيع المعكوس (لذا لا تفضل هذه الطريقة)

3/ خطوة رباعية مستويات . تشترك فيها 4 مستويات للطاقة (E_1, E_2, E_3, E_4)

وفيهما يتحقق لتوزيع المعكوس بين مستوى لطاقة E_3 (بُنه مستقر) و E_2 حيث يكون بُنه فارغ من الذرات بسبب الهبوط السريع للذرات إلى مستوى الارضي وتقلب هذه الخطوة طاقة ضئيل اقل لتحقيق عملية التوزيع المعكوس مقارنة مع الخطوة ثلاثية مستوى

س١ / وزاري مهم جداً

أيضا أفضل لتوليد الليزر ونظومة مستويات بثلاثة ٢١
 ونظومة مستويات بأربع وطاقا؟

ج١ / ونظومة مستويات لأربعة لأنها تتطلب طاقة خرج أقل لتحقيق
 عليه التوزيع لعكوس

ليزر الصبغة : من أنواع الليزر تكون فيه طاقة لمغالة بحالة
 سائلة من محاليل مركبات معينة لصبغة عضوية مثل
 الرودايني وذابة في سوائل مثل كحول اثيلي او كحول فثيلي

س١ / ماذا تتميز اشعة الليزر المنبثة من ليزر إصبغة؟
 ج١ / اشعة ليزر يمكن التحكم في طولها طوي

س١ / ماذا تتميز اشعة الليزر المنبثة من ليزر الألكسايمر؟
 ج١ / اشعة ليزر ذات احوال فوجيه في مدى من الاشعة فوق كبنفسجية

س١ / لماذا يسمى الليزر الكيمياوي بهذا الاسم؟
 ج١ / لأنه الليزر الذي يحدث فيه التوزيع لعكوس بالتفاعل كيميائي

الليزران الغازية :- هي في اشهر انواع الليزران فبعضها ذات قدرة واطئة (0.5 - 50 mW) مثل ليزر الهيليوم - نيون واخرى ذات قدرة عالية (1 mW - 60 kW) مثل ليزر ثاني اوكسيد الكربون.

س1/ ماهي طريقة الصنع الخارجية في الوسط الفعال في الليزران الغازية ؟

ج1/ الصنع الكهربائي . حيث يتم تحميل الالكترونات لحرارة بين قطبين كهربائيين واتقاء حركتها لسريعة جدا "تصطدم هذه الالكترونات بالغازات الموجودة في المكان نفسه فيتم اثارتها.

س2/ ماهي مكونات الاساسية في الليزران الغازية ؟

- ج2/**
- ١- انبوبة التفريغ .
 - ٢- مجهر قدرة .
 - ٣- المرقان .

س3/ ماهي اصناف الليزران الغازية حسب حالة الوسط الفعال ؟

- ج3/**
- ١- الليزران الذرية
 - ٢- الليزران لايونية
 - ٣- الليزران الجزيئية

ليزر الهيليوم-نيون

- * يعد من الليزرات الذرية
- * الوسط الفعال له يتكون من غازي النيون والهيليوم موصوعين في انبوبة زجاجية
- * تعد ذرات النيون مسؤولة مباشرة عن توليد الليزر
- * ذرات الهيليوم لها دور مساعد وهم في ميكانيكية ترسيب ذرات النيون
- * يتم ضخ الوسط الفعال بالتفريغ الكهربائي بتسليط فولتية عالية - (2-4 kv) على طرفي الأنبوبة الزجاجية

س / ماذا يعد ليزر الهيليوم-نيون وما هي مكوناته بوسط
الفعال له وما تقنيته الصنع له ؟

ليزر ثاني أكسيد الكربون

- س / بم يتميز؟ ما الوسط الفعال له؟ والتقنية الصنع المستخدمة؟
١٤. يتميز بلبو القدرة الخارجية
- الوسط الفعال خليط من CO_2 والنيتروجين وغاز الهيليوم
بنسب عالية
- عملية الصنع له بتقنية التفريغ الكهربائي

الليزران اصيلية

١١/ ماهي مكونات الوسط الفعال في ليزر الياقوت وما هو نظام المستويات المستخدم وما تقنيته الصنع له؟

١٢. الوسط الفعال لهذا الليزر يتكون من بلورة اسطوانية صلبة من الياقوت. والتي تتكون من اوكسيد الالمنيوم المطعم بأيونات الكروم بنسبه 5% من الوزن الكلي يعمل بنظام مستويات ثلاثية يتم الصنع فيها (اصباح طويليه)

ليزر النيديميوم بال

١١/ ماهي مكونات الوسط الفعال وكذا اي نظام يعمل؟

١٢. الوسط الفعال له من مادة اوكسيد التيريوم الالمنيوم المطعم بأيونات النيديميوم بنسبة تقاعيم لا تتجاوز 1.5% يعمل بنظام مستويات لرباعية

ليزران اشباه موصلات

- * الوسط الفعال يمثل مادته وحيدة فاعلة وقابلة
- * يتم الصنع من خلال لتيار الكهربائي
- * طيفه في منطقة تحت الحمراء القريبه من طول موجي (850)

بعض تطبيقات الليزر

١- التطبيقات الطبية

والقصور الإحياي وجراحة الفم والأسنان ويستعمل كمشط جراحي

وليعد ليزر ثنائي أكسيد الكربون من أشهر الليزران ^{جراحي} يستعمله في جراحة العانة **ممتاز** - إمكانية عالية لتبخير الأنسجة الحية وقطعها

٢- يستعمل الليزر مصدرًا دقيقًا عالي لبقاوة لدراسة طين أو قصاصات المواد

٣- يستعمل ليزرات عديدة لقياس تلوث بيئية

٤- يستعمل للقصور الجسم

٥- الليزر بقدرته، الرائلة والسيطرة على اختيار تردد وطوله الموجي يعطي فتحة جديدة في مجال العلوم النووية

٦- التطبيقات التجارية

٧- في مختبرات البحوث التطبيقية والاتصالات، الليزرية

١٥. **١٥. ما هو التصوير الجسمي؟**
واحدًا من أفضل تقنيات التصوير حيث تكون إصور الجسممة (ثلاثية الابعاد) واقرب فأتكون الى الحقيقة

١٦. **١٦. ما الفرق بين التصوير الجسمي والاعتيادي؟**
تسجل سعة الموجهات الضوئية المنعكسة من الجسم وصورها
لتظهر بثلاثة ابعاد على شكلية العين بينما في التصوير
الاعتيادي تسجل شدة الاشعة فقط

رحلة

تفوق

عطاء بلا حدود

AMZ
A.M.Z

الفصل الثامن

التنسيق والعمل
للحمد عمام

للاستاذ عمام

عماد التميمي

الفصل العاشر

الفيزياء النووية

1- تتكون النواة من بروتونات موجبة الشحنة والنيوترونات المتعادلة الشحنة

ملاحظات

2- يطلق على النيوترون او البروتون بالنيكلون او النوية.

3- يرمز للبروتون بالرمز ${}^1_1\text{H}$ ، ${}^1_0\text{n}$ ، ${}^1_0\text{p}$

4- يرمز للنيوترون بالرمز ${}^1_0\text{n}$ او ${}^1_0\text{p}$.

5- العدد الذري يعطى عدد البروتونات في النواة ويرمز له بالرمز Z ويكتب عادة يسار رمز العنصر عند الأسفل

6- العدد الكتلي هو عدد النيوترون في النواة ويرمز له بالرمز N .

7- يكتب رمز العنصر بالشكل التالي ${}^A_Z\text{X}$

8- ما المقصود بنظائر العنصر من ذلك؟

9- نوى متساوية في العدد الذري وتختلف في عدد النيوترونات من نظائر العنصر.

• ان مقدار الطاقة الكافيه من تحويل 1g تساوي 931 mev

$$E = mc^2$$

$$931 \text{ mev} = mc^2$$

$$c^2 = 931 \text{ mev/g}$$

تخفظ عن نيري تستخدم في السائل

كسابه شحنه النواه اعتمادا على شحنه البروتونات الموجبه لان شحنه الـ e المتعادله ولا شحنه الـ e متعادله.

شحنه النواه

وان للنواه شكل كروي ولقد وجداه نصف قطر النواه يتناسب طرديا مع الجذر التكعيبي للعدد الكتلي

نصف قطر النواه

$$R \propto A^{\frac{1}{3}}$$

$$R = r_0 A^{\frac{1}{3}}$$

$$1.2 \times 10^{-15} \text{ m}$$

$$1.2 \text{ fm}$$

قيري

نصف قطر النواه
ثابتة نصف القطر
العدد الكتلي

عد / ان النواه تحافظ على تماسكها بل رغم من اقواتها على شفته فتعائله؟

ع. / وذلك بسبب القوه النوويه اللتي تتعبد كل تانون كولوم وان ذلك القوه تحافظ على تماسك النواه وتعد من القوت الاقوى في الطبيعه

س/ ما هي القوه النوويه وبم تفتاز؟

ع. / وهي قوه تربط نيوترونات من النواه ببعضها بعض النضر عن شحنتها.

- وتفتاز ب (1) تعد الامتون في الطبيعه .
- (2) تحافظ على تماسك النواه .
- (3) لا تاثير في الشحنت .
- (4) ذات مدى قصير جدا لا يتعدى قطر النواه .

طاقه الارتباط

هي الطاقه المتحرره عند جمع اعداد من البروتونات والنيوترونات لتكون النواه المعينه

او هي الطاقه اللازمه لتفكيك النواه الى مكوناتها .

عد / كتله النواه اقل من كتله مكوناتها؟

ع. / وذلك بسبب النقص الكمي الحاصل والليزنيك في طاقه الارتباط النوويه واللتي تربط نيوترونات النواه مع بعضها .

$$\Delta M = \sum M_H + N M_n - M$$

الناقص الكتلي

عدد ذري

كتلة p

عدد N

كتلة N

كتلة نواة معينة

* يمكن ان تعرفي طاقه الارتباط وصعب عيار اينشتاين

$$E_b = \Delta M c^2$$

$$E_b = [\sum M_H + N M_n - M] c^2$$

* ان معادله طاقه الارتباط يمكن ان يعرف بالكتله (طاقه الارتباط لكل) توكليوه

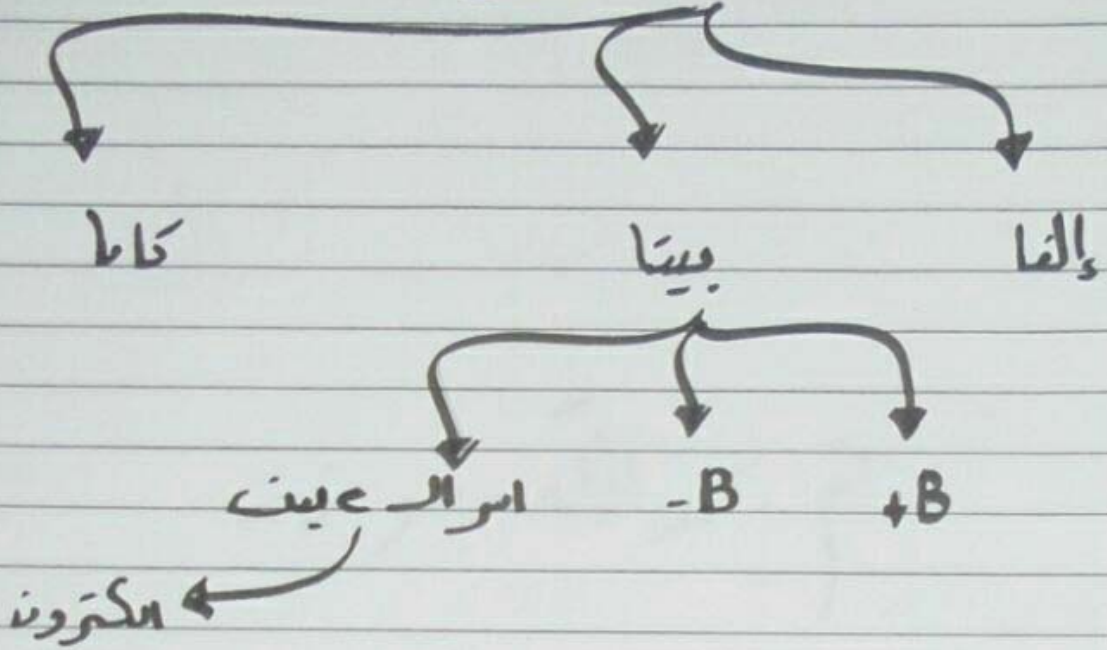
$$E_b = \frac{E_b}{A}$$

* ان النواه المتوسطه تكون اكثر استقراراً؟
وذلك لكونها تملك اكبر طاقه ارتباط

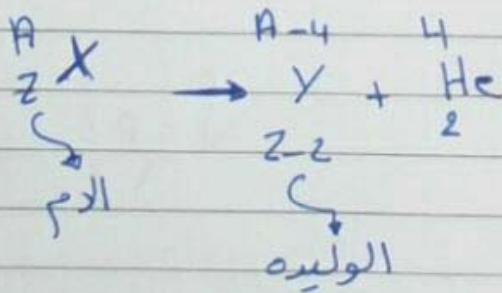
الانحلال الاشعاعي

* بعض النواه اى الانحلال وذلك لتعمل النواه اكثر استقراراً اذ لا يكون مستقره

الانحلال



① الفا / عندما تكون كتلة النواة ومعها كبيره نسبياً سوف تتحلل النواة بإعثة فيصير الفالكي تكون النواة أكثر استقراراً.



س/ اما الذي سوف يحدث في انقراض النوا؟

- ع/ 1) العدد الذري يقل 2
2) العدد A يقل بمقدار 4
3) تحصل على نواة جديدة لعدد الذري
4) تنبعث جسيمه الفا

* ان طاقته الانقراض يمكن ان تعطين في العالته

$$Q = (MP - m\alpha - mX) C^2$$

* اذا كانت ال Q موجبة الانقراض تلقائي

انقراض بيتا

انقراض بيتا السالب β^- / ان النواه لا تحوي على اكثر من ادين
جاء؟؟؟

ع/ كل n تبعث P^+ , B^+ , α العدد الذري سوف يزداد
بمقدار 1 والعدد الكتلي سوف يبقى نفسه

س/ ماذا يحصل في انقراض بيتا السالب؟ وماذا يحصل في الموجب؟

- ع/ 1) العدد الذري ازيد بمقدار 1
2) العدد الكتلي سوف يبقى ثابت
3) تنبعث جسيمه بيتا سالب
4) تحصل على نواه جديده تغير
العدد الذري
- 1) العدد الذري قل بمقدار 1
2) العدد الكتلي سوف يبقى ثابت
3) تنبعث جسيمه بيتا موجب
4) تحصل على نواه جديده متغيره في العدد
الذري

(2) اخلاص بيتا الموجب

كل عندي تكون القيمة من الحد
الاي P اقل من القيمة اللازمه
لاستقرارها.

البوزترون

هي عبارة عن جسم يتحرك نفس فعاذه
الانكتره فيجربها لكنه بشخصه مو عليه.

لا اعلم عنيزي ان ال P يتكون من ال α والبوزترون.

ما من ايجاد البوزترون؟ للتوضيح

ان كل بوزترون عبارة عن $\alpha + \beta$ \leftarrow P \leftarrow β \leftarrow بيتا سالب
 α \leftarrow β \leftarrow بيتا سالب

انتبه عنيزي

1-2 يقل

في اخلاص بيتا الموجب

2+1 يتولد

في اخلاص بيتا السالب

الاسر الالكترونية

عندما تأتسر أو تتفارق عن النواة لأحد الالكترونات الذرية المدارية الدافلة فبها العدد صون يقل بمقدار واحد الكلي يبقى ثابت.

٦) الخلال كما

وان كذره عند تمرر الخلال الفا او بيتا فانها تأتي من اعلان كما اي تكونه لك الذره متعصبه اي تكون الالكترونات بمستويات الطاقة العليا ويعد الالكترونات لمستويات الطاقة الواضحة تأتسر كمرطانه بسلك فوتونات اشعه كما طاقتها تساريد مرة الطاقة بين المستويات.

كاشعة كما

هي موجات كهرومغناطيسه قصيره الطول الموجي حدها الذري والكتلي يساري هفر.

النوترينو

هو جسيم تحمل حيه من ابعان بيتا الموجب حده الذري والكتلي يساري هفر.

التفاعلات النوويه

لوكال لسيل تواه لا يتم قصفها بجسم سوه ينح عن ذلك تواه اقرب و ريسم ط
قوانين الكفظ في الملمزمه ادر في الكتاب

تم بحمد الله وعونه

2017 | 3/2



عزيري الطالب

اقرار بترقيز وتوكل على الله

ولا تتردد في السؤال حتى وان لم يكن ذو معنى

واحرص على ان تكون بجانبك مسوده بكتابه الاسطر
الذهبيه

في الامتحان الوزاري اقرء الاسله بترقيز وان كان هناك
شيء من الملاحظات او ما نون لست متأكد من منفعه احسنه
نوراً على ورتبه الاسله

اعلم تفهم كل فعل من اتمل الكتاب على الدرجه
الوزاريه

اعلم ان الدرجه في الوزاري هي 15 درجه

امر من على النوم يا نورا ليله الامتحان

امد مدفنك لنفسك ولا تهمل اي سوال كان في الامتحان

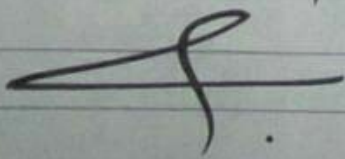
اغلب الدرجه في الوزاري نقاظ الامتحان + اشتغال + علام يعتبر
+ تكرر معني + 50% من اسئله الفهل

لا تحف من ماده الفيزيا بان درجه التقييم معدونه لاكن يفقد
صدا عليك ...

في ايام المراجعة قم بحجمك فصل فتما تاما واقراء بعدها الاسئله
الوزاريه

منذ الدفول اى فامه الامتحان اقرار العوذات داكثر من الدمار
ولا تراجع قبل 5 اذ فتمه من يداء الامتحان .

هاج عماد التميمي



#مستعصم



عزيزي الطالب تم ختم ملخص الكثر للفرع
الاحيائي اي سؤال يمكن ان تقدمه عليه
هذا المعرفه @kilani2 رابط قناه الاستاذ
على التلكرام @hummam_99

ختاماً نتمنى من الباري عز وجل النجاح والتفوق
لكل الطلبة الاعزاء والموفيقه بدرامه

همام عماد
همام